Союз Советских Социалистических Республик



Государственный комитет СССР по делам изобретений и открытий

О П И С А Н И Е ИЗОБРЕТЕНИЯ

К ПАТЕНТУ

(61) Дополнительный к патенту -

(22) Заявлено 02.02.77 (21) 2447657/28-13

(23) Приоритет -

(32) 03.02.76

(31) P 654964

(33) CUIA

Опубликовано 15,01,81. Бюллетень № 2

Дата опубликования описания 15.01.81

(51)М. Кл.³

A 61 K 9/10 B 01 F 3/00

(53) УДК 615.45:612 .014.464 (088.8)

(72) Авторы изобретения Иностранцы

Казумаса Ёкояма, Коуичи Яманоучи, Риоичиро Мурасима

и Ёсио Цуда

(Япония)

(71) Заявитель

Иностранная фирма
"Дзе Грин Кросс Корпорейшн".
(Япония)

(54) СПОСОВ ПОЛУЧЕНИЯ ЭМУЛЬСИИ, СПОСОБНОЙ ПЕРЕНОСИТЬ КИСЛОРОД

1

Изобретение относится к медицинской промышленности и касается получения эмульсии, способной переносить кислород, которая может быть использована в качестве заменителя крови у млекопитающих и в качестве жидкости для перфузии при сохранении внутренних органов, подлежащих трансплантации.

Известен способ получения эмульсии, способной переносить кислород, путем эмульгирования перфторуглеродного соединения в физиологически приемлемой среде с размером частиц 0,05-0,3 м [1].

Однако эмульсия, полученная известным способом, недостаточно стабильна при хранении, изменяется размер частиц.

цель изобретения - увеличение стабильности при хранении без изменения размера частиц.

Эта цель достигается тем, что смешивают гомогенно 40-50 % (вес//объем) суммарного количества (A) по крайней мере одного перфторуглеродного соединения C_0-C_{14} , выбранного из группы, содержащей перфтордекалин, перфторметилдекалин, перфторалкилтетрагидрофуран C_5 и перфторалкил-

2

тетрагидрофуран С6 и (В) по крайней мере одного перфтортретичного амина C_9 - C_{14} , выбранного из группы, содержащей перфтор М, М-дибутилметиламин, перфтор м,м-диэтилгексиламин, перфтортрипропиламин, перфтор N,N-диэтилциклогексиламин и перфтор-N-алкилпиперидин С4-С6, 2,0-5,0% (вес/ /объем) полноксиэтиленполноксипропиленового сополимера, имеющего молекулярный вес 8350-15800, или полиоксиэтилен алкилового эфира, имеющего молекулярный вес 3500, 0,1 -1,0% (вес/объем) фосфолипидов янчного 15 желтка или соевых фосфолипидов и 0,004-0,1% (вес/объем) по крайней мере одной жирной кислоты, выбранной из группы, содержащей жирные кислоты С₁₂ и С₁₈ их физиологически приемные соли и моноглицериды, при соотношении указанного перфторуглеродного соединения (А) к перфтортрет--амину (В) 97-72:8-28 по весу с указанной физиологически приемлемой водной среде, затем эмульгируют инжектированием при температуре до

Кроме того, перфтор -N-алкилпипе- 30 ридин C_4 - C_6 представляет собой N-пен-

55°C и давлением 100-500 кг/см1.

тилпиперидин А, физиологически приемлемая водная среда представляет собой воду, лактатный раствор Рингера или раствор Рингера, содержащий глюкозу.

Кроме того используют соединение жирной кислоты, представляющее собой соль щелочного металла, выбранной из каприловой кислоты, каприновой кислоты, лауриновой кислоты, миристиновой кислоты, пальмитиновой кислоты, стеариновой кислоты, бегеновой кислоты, пальмитолевой кислоты, олеиновой кислоты, линолевой кислоты и аражидоновой кислоты, причем щелочным металлом является калий.

Соединение жирной кислоты представляет собой моноглицерид жирной кислоты, выбранной из каприловой кислоты, каприновой кислоты, лауриловой кислоты, миристиновой кислоты, пальмитиновой кислоты, стеариновой кислоты, бегеновой кислоты, пальмитолевой кислоты, олеиновой кислоты, линолевой кислоты и арахидоновой кислоты.

А эмульсию готовят изотоничной по отношению к крови путем добавления плазмы или вещества, способствующего увеличению объема плазмы, гидроксиэтилкрахмала, модифицированного желатина или декстрана.

Эмульсию получают в физиологически приемлемой водной среде перфторуглеродного соединения, способного переносить кислород, размер частиц которого составляет от около 0.05 до 0,3 μ , которая включает по крайней мере одно перфторуглеродное соединение, содержащее 9-11 атомов углерода, выбранное из группы, состоящей из перфтордекалина, перфторметилдекалина, перфторалкилциклогексанов, содержащих от 3 до 5 атомов углерода в алкильной цепи, перфторалкилтетрагидрофуранов, содержащих рт 5 до 7 ато-. мов углерода в алкильной цепи, перфторалкилтетрагидропиранов, содержа- 45 щих от 4 до 6 атомов в алкильной цепи, перфторалканов, содержащих от 9 до 11 углеродных атомов, по крайней мере, один перфторированный третичный амин, содержащий от 9 до 11 угле- 50 родных атомов, выбранный из группы, состоящей из перфторированных третичных алкиламинов, содержащих от 9 до 11 атомов углерода, перфторированных 1-алкилпиперидинов, содержащих от 4 до 6 атомов углерода в алкильной цепи, и перфторированных М-алкилморфолинов, содержащих от 5 до 7 атомов углерода в алкильной цепи, неионное поверхностно-активное вещество с высоким молекулярным весом, который меняется от около 2000 до 20000, фосфолипиды и, по крайней мере, одно соединение жирной кислоты, выбранное из группы, состоящей из жирных кислот, содержащих от 8 до 22 атомов углеро-

да, их фармацевтически приемлемых солей и их моноглицеридов, причем соотношение указанного перфторуглеродного соединения и указанного перфторированного третичного амина составляет 95-50 к 5-50 по весу.

Поверхностно-активное неионное вещество имеет молекулярный вес от 2000 до 20000 и включает сополимеры полиоксиэтилен-полиоксипропилена, простые полиоксиалкиловые эфиры и полиоксиэтиленалкилариловые эфиры. Концентрация поверхностно-активного вещества в эмульсии составляет от 2,0 до около 5,0 и предпочтительно от 3,0 до 3,5% (вес/объем).

Примерами перфторуглеродов, содержащих от 9 до 11 атомов углерода, являются перфторциклоалканы или перфторалкилциклоалканы, которые включают, например, перфторированные C_{3-5} -алкилциклогексаны, такие ках перфторметилпропилциклогексан, перфторбутилциклогексан, перфтортриметилциклогексан, перфторэтилпропилциклогексан, перфтордекалин и перфторме-25 тилдекалин, перфторированный С₄₋₆ алкилтетрагидропиран, такой как перфторгексилтетрагидропиран, перфторированные C_{5-7} алкилтетрагидрофураны, такие как перфторпентилтетрагидрофуран, перфторгексилтетрагидрофуран, и перфторгептилтетрагидрофуран, и перфторалканы, содержащие от 9 до 11 атомов углерода, такие как перфторнонан и перфтордекан.

Примерами перфторированных третичных аминов, содержащих от 9 до 11 атомов углерода, является перфторированные третичные алкиламины, содержащие от 9 до 11 атомов углерода, которые включают, например, перфтортриалкиламины, такие как перфтор-1,1--дибутилмонометиламин, перфтор-1,1--диэтилпентиламин, перфтор-N,N-диэтилгексиламин, перфтор-N, N-дипропилбутиламин и перфтортрипропиламин, перфторированный N, N-диалкилциклогексиламин, содержащий 9-11 атомов углерода, такой как перфтор-N,N-диэтилциклогексиламин, перфторирован- $N C_{4-6}$ алкилпиперидин, такой как перфтор-М-пентилпиперидин, перфтор--N-гексилпиперидин и перфтор-N-бутилпиперидин, и перфторированный NC5-7 алкилморфолин, такой как перфтор-N--пентилморфолин, перфтор-W-гексилмор-55 фолин и перфтор-N-гептилморфолин.

Отношение перфторуглеродного соединения к перфторированному третичному амину, которое используют, составляет 50-95 к 50-5 по весу, а полное количество, содержащееся в эмульсии, составляет от 10 до 50% (вес/объем),

фосфолипиды, которые используют в качестве препарата, активизирующего образование эмульсии, являются таки-ии же, как и те, которые обычно ис-

я́ичного желтка и посфолитид соевых бобов являются предпочтительными. Их количество, присутствующее в эмульсии, меняется в пределах от 0,1 до около 1,0% (вес/объем) и предпочтительно от 0,4 до 0,6% (вес/объем).

Соединение жирной кислоты, используемое в качестве препарата, активизирующего образование эмульсии, является жирной кислотой, содержащей от 8 до 22 атомов углерода, ее физиологически приемлемой солью, например солью натрия или солью калия, или ее моноглицеридом, который включает, например, каприловую кислоту, каприновую киолоту, лауриновую кислоту, миристиновую кислоту, пальмитиновую кислоту, 15 стеариновую кислоту, бегеновую кислоту, пальмитиновую кислоту, олеиновую кислоту, линолевую кислоту, арахидоновую кислоту и их натриевые соли и их моноглицериды. Эти соединения жир- 20 ных кислот можно использовать по отдельности или в виде смеси двух или более компонентов в таком небольшом количестве, которое составляет от 0,004 до 0,1% (вес/объем) и предпочтительно около от 0,02 до 0,04% (вес/ /объем). Среди соединений жирных кислот предпочтительными являются те, которые содержат от 14 до 20 атомов углерода и их физиологически приемлемые соли, наиболее предпочтительными являются пальмитат калия и олеат калия, учитывая их хорошую растворимость.

Эмульсию, способную переносить кислород, получают путем гомогенного перемешивания указанных количеств упомянутых компочентов в любом порядке. в физиологически приемлемой водной среде, такой как дистиллированная вода, или изотонический раствор до получения исходной эмульсии, а затем эмульгируют исходную эмульсию, впрыскиная ее при температуре влоть до_ 55°С через щель под давлением отроколо 100 до около 500 кг/см² и подвергая ее при этом усилию сдвига, получая эффект смешивания за счет большого градиента скорости, до тех пор, пока не получают нужные размеры частиц, указанные выше.

Гомогенное смешение используемых материалов осуществляют с помощью обычно применяемых смесителей, например гомогенного смесителя или пропеллерной мешалки.

Эмульсирование достигают с помощью гомогенизатора высокого давления, который гомогенизирует смесь двух несмешивающихся жидкостей при впрыскивании через шель под высоким давлением и с очень большой скоростью для достижения усилия сдвига и смешивания жидкостей. Типичным гомогенизатором является гомогенизатор типа Manton-Jaulin, который имеет, многожодовой клапан в сочетании с двумя илы, более клапанами, каждый из кото-

рых имеет внутри пружину, с помощью которой образуется щель.

В этом типе гомогенизатора смесь циркулирует несколько раз под давлением около 500 кг/см, за счет чего получают стабильную эмульсию. Температуру процесса поддерживают предпочтительно от 25 до 40°С.

Полученная таким образом эмульсия представляет собой дисперсную фазу ультрамелких частиц, днаметр которых менее 0,2 м или не более 0,3 м .Она является стабильной, не обнаруживая увеличения размера частиц, даже при нагревании или длительном хранении. Поэтому предлагаемая эмульсия в эначительной степени предохраняет живот ное, которому ее вводят, от опасных последствий, связанных с образованием агломератов частиц эмульсии.

Эмульсия отличается длительным временем удерживания в циркулирую- щем потоке крови, так что объем переносимого кислорода поддерживается в течение длительного времени.

Эмульсию можно использовать в качестве жидкости для переливания после того, как ее сделают физиологически изотоничной, а также в смеси с коммерческими веществами, добавляемыми в плаэму для увеличения ее объема в крови, такими как декстран, оксиэтилированный крахмал и модифицированный желатин. Ее можно использовать в качестве заменителя крови у млекопитающих и в качестве жидкости для перфузии при сохранении внутренних органов.

Пример 1. В 8 л дистиллированной воды растворяют 300 г сополимера полиоксиэтилен-полиоксипропилена (мол. вес. 10800). К раствору добавляют 49 г фосфолипидов соевых бобов, 2 г олеата калия и смесь, содержащую 3 кг перфтордекалина и 300 г перфтортрипропиламина. Образовавшуюся смесь перемешивают в смесителе до получения исходной эмульсии. Полученную исходную эмульсию загружают в резервуар для жидкости инжекторного эмульгатора и получают эмульсию при пропускании ее 12 раз через клапан под давлением от 200 до 500 кг/см при этом температуру жидкости под-Держивают в пределах 35±5°С. Полученная эмульсия содержит 30,5% (вес/объем) перфтордекалина и 2,9% (вес/объем) перфтортрипропиламина. Средний диаметр частиц составляет от 0,09 до 0,1 и по данным седиментационного метода с центрифугой. Эмульсия практически не обнаруживает увеличения размеров частиц, когда ее помещают в ампулу для инъекций и подвергают термической стерилизации при 115°С в течение 12 мин в специально сконструированном роторном стерилизаторе. В табл.1 показано распределе-65 ние размеров частиц этой эмульсии и

распределение размеров частиц для эмульсии из одного перфтордекалина, приготовленной без использования перфтортрипропиламина.

Как видно из табл.1 при хранении при 4° С в течение 6 мес , в эмульсии не образовалось никаких агломератов, а диаметр ее частиц остался практически без изменения.

Пример 2. В 8 л дистиллированной воды растворяют 330 г простого полиоксиэтиленового октилового эфира (средний мол. вес 3500). К раствору добавляют 40 г фосфолипида соевых бобов и 2 г олеата калия, полученную смесь перемешивают в смесителе до получения дисперсии. К дисперсии до- 15 бавляют смесь, включающую 3 кг перфторметилдекалина и 600 г перфтор-N--пентилпиперидина, и полученную смесь перемешивают в смесителе для получесию тщательно эмульгируют по той же методике, что и в примере 1, и полученную эмульсию помещают в маленькие ампулы. Эмульсию в ампуле подвергают термической стерилизации при 115°C в течение 12 мин в роторном стерилизаторе. Эмульсия содержит 29,7% (вес /объем) перфторметилдекалина и 5,8% (вес /об) перфтор-N-пентилпиперидина.

В табл.1 приведены распределение размеров частиц после стерилизации и средний диаметр частиц после хранения при 4°С в течение 6 мес, также как и данные для эмульсии сравнения, полученной из одного перфтордекалина. 35

Пример 3. В 2 л дистиллиро-: ванной воды растворяют 100 г сополимера полиоксиэтилен-полиоксипропилена со средним молекулярным весом 8350. К полученному раствору добавляют 20 г фосфолипидов яичного желтка и 0,5 г олеиновой кислоты, а затем смесь перемешивают в смесителе до получения дисперсии. К дисперсии до- . бавляют смесь, состоящую из 640 г перфтордекалина и 250 г перфтордибу- 45 тилмонометиламина, и полученную смесь перемешивают в смесителе до получения исходной эмульсии. Затем исходную эмульсию эмульгируют по методике примера 1 и стерилизуют путем нагревания 50 при 115°C в течение 12 мин в роторном стерилизаторе. Эмульсия содержит 25,3% (вес/объем) перфтордекалина и 9,8% (вес/объем) перфтордибутилмонометиламина. Средний диаметр частиц и распределение размеров частиц предложенной эмульсии и известной эмульсии, полученной только из одного перфтордекалина, приведены в табл.1. В табл. 1 приведен также средний диа-

Пример: 4. В 800 мл дистиллированной воды растворяют 35 г

метр частиц предложенной эмульсии

после хранения при 40С в течение

6' Mec.

сополимера полиоксиэтилен-полиоксипропилена со средним молекулярным весом 15800. К раствору добавляют 4 г фосфолипидов яичного желтка и 0,1 г моноглицерида лауриновой кислоты, и полученную смесь перемешивают в смесителе до получения дисперсии. К дисперсии добавляют смесь, состоящую из 350 г перфторгексилтетрагидропирана и 40 г перфтор-N, N--диэтилциклогексиламина, а полученную смесь перемешивают в смесителе до получения исходной эмульсии. Исходную эмульсию эмульгируют далее по методике примера 1 и полученную эмульсию разделяют на небольшие дозы, которые помещают в ампулы. Эмульсию, содержащуюся в ампуле, подвергают термической стерилизации при 115° C в течение 12 мин в роторном стерилизаторе. Эмульсия содержит ния исходной эмульсии. Исходную эмуль- 20 35,7% (вес/объем) перфторгексилтетрагидропирана и 4,1% (вес/объем) опер-Фтор-N, N-диэтилциклогексиламина.

Средний диаметр частиц этой эмульсии и та же величина для образца сравнения эмульсии, полученной с использованием только перфторогексилтетрагидропирана, после стерилизации приведены в табл.1. Эмульсия, полученная по способу этого примера, не изменяет размера частиц после хранения при 4° С в течение 6 мес.

Пример 1 (экспериментальный). Тест для смешивания с веществом, применяющимся для увеличения объема плазмы в крови.

Для клинического использования в качестве жидкости для переливания предлагаемая эмульсия используется предпочтительно в комбинации с веществом, применяющимся для увеличения объема плазмы, для компенсации недостаточного онкотического давления. При смешении эмульсии с веществом, применяющимся для увеличения объема плазмы, обратимое осаждение, которое может быть вызвано взаимодействием между двумя коллондными растворами, не наблюдается.

Эмульсии, которые используют в этом эксперименте, являются эмульсиями перфтордекалина и перфтор--N,N-дибутилметиламина (5:2) различных концентраций, полученные таким же образом, как в примере 3 (сополимер полиоксиэтиленполиокси-55 пропилена 3,4% (вес/объем), фосфолит пиды яичного желтка 0,6% (вес/объем), олеат калия 0,04% (вес/объем) и для сравнения берут эмульсии перфтордекалина различных концентрации, полученные в соответствии с известным способом (фосфолипид яичного желтка 4% (вес/объем), олеат калия 0,02% (вес/объем).Каждая из эмульсий сделана изотоничной с помощью лактатного раствора Рингера или бикарбонатного раствора Креб-65 са-Рингера, затем смешана с веществом для увеличения объема плазмы, так что окончательная концентрация последнего достигает от 1 до 6% (вес/объем) и спустя 6 ч после смешивания при комнатной температуре виэуально наблюдают образование осадка. В качестве веществ для увеличения объема плазмы используют оксиэтилированный крахмал (ОЭК), средний молекулярный вес 200000, 20% (вес/объем) в физиологическом растворе и Декстран 40, средний молекулярный вес 40000, 10% (вес/объем) в физиологическом водном растворе.

Полученные результаты представлены в табл.2 и 3.

Из полученных результатов видно, что на предложенную эмульсию гораздо меньше влияет присутствие вещества, используемого для увеличения объема плазмы, чем на эмульсию, полученную известным способом. Предлагаемая эмульсия может смешиваться с Декстфаном 40 и ОЭК препаратами в любом соотношении для достижения физиологической коллоидной изотоничности, которую получают в результате добавления Декстрана 40 и ОЭК в окончательной концентрации 2% (вес/объем) и 3% (вес/объем) соответственно.

Результаты аналогичные указанным выше были также получены для эмульсий, полученных в примерах 1,2,и 4.

Пример 2 (экспериментальный). Для оценки эффективности эмульсии проводят исследование обменного переливания у крыс.

В этом эксперименте используют два типа эмульсии: эмульсия, полученная в примере 3, и эмульсия, полученная известным способом.

Состав обеих эмульсий приведен в

табл.4.

Для осуществления электролитической и коллоидной изотоничности один объем гипертонизирующего электролитического раствора, указанного во табл.4, добавляют к 9 объемам эмульсии, а затем 1 объем полученной эмуль. 45 сии, содержащей электролиты, смеши-

вают с 3 объемами 6%-ного оксиэтилированного крахмала (молекулярный вес 40000-50000) в лактатном растворе Рингера или для сравнения в плазме крыс, перед использованием.

Крысам весом от 200 до 250 г попеременно переливают эмульсию, содержащую электролиты, и оксиэтилированный крахмал или плаэму путем повторного кровопускания из сонной артерии и вливания взамен через хвостовую вену переменно по гематокриту 1,4% и 7% соответственно при давлении 100% кислорода в 1 атм.

Затем определяют время жизни крыс, подвергнутых попеременному перелива-15 нию.

Результаты приведены в табл.5. Как следует из табл. 5, предложенная эмульсия более эффективна при спасении жизни животного с обильной крово-20 потерей по сравнению с известной эмульсией...

пример 3 (экспериментальный). Эмульсию, полученную по примеру 3, и эмульсию, полученную известным способом, подвергают тесту на степень токсичности:

для осуществления изотоничности эмульсии 1 объем электролитов добавляют к 9 объемам эмульсии непосредственно перед использованием. Состав этих эмульсий приведен в табл.4. В качестве подопытных животных используют самцов крыс расы urstar весом от 100 до 120 г. Крысам вводят внутривенно эмульсию и в течение недели после инъекции наблюдают их выживание. Полученные результаты приведены в табл.6.

Как следует из табл.6 летальная **40** доза ЛД₅₀ для обеих эмульсий была около 130 мл/кг живого веса, что свидетельствует об их очень низкой токсичности.

Предлагаемый способ позволяет получить эмульсию, способную переносить кислород, стабильную при хранении без изменения размера частиц.

	. ,							•		·	·		
размеров	- J	70,3				60,3			>		26,9		
же раз		0,3		2,6		24,1	٠		•		42,0	.610	
Распределение частии после	Размеры	0,1		39,1		11,7		ر بر	6 · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		20,5	37,2	
Распр	ции Ра	<0,1		58,3		3,9		y 7	0 1 0		10,6	61,9	S
Средний ди-	noc-:	ле Хране- ния (4 °C, 6MO)		0,099		٥ 4					4	0,091.61,9	
Средний ди	тиц, м	ле Стери- лиза- ции		0,097		0,395 20,4		880			0,273>0,	060'0	
(Bec/		•	4,0	. 2'0	0.4	0,02		4,0	0,02	4,0	0,02	8,0	8,0
Эмульгиру- ющая по-	danka, s		Фосфолипид сои	Олеат калия	Фосфолипид сои	Олеат калия		Фосфолипид сои	Олеат калия	фосфолипид сои	Олеат калия	Фосфолипид яичного желтка	Аленновая кислота
Эмульгатор, в	(вес/объем)		0°6 *r	3,0		в 3,3 3,3	e ues			-		A* 4,0	4,0
	do		2,9 A	A .	ω .	.						8,6 A	
(В) Перфторированный	третичний амин, (вес/объем)		Перфтортри- пропиламин	«	Перфтор N-пентил- пиредин - 5							Перфторди- бутилмономе- тиламин	ď
-900	}		30,5	30	, r.	30		٠.				25,3	25
(д)	динение, в (вес/объем)		Перфтордека- лин		Перфторметил- декалин							Перфтордека- лин	•
Пример			4		. IIe			7		·	-	. m	

Пример	(A) фторуглеродное	900	(В) Перфторированный третичный амин, %	ymc ea)	Эмульгатор, 8 (вес/объем)	Эмульгирую- щая добавка, в	(Bec/ o65em)	Средний ди- аметр час- тиц,	1	іспред Істип Іи	Распремеление частиц после ции	e pas crep	размеров стерилиза-
	(Bec/00PeM)		(Bec/obbem)		: •			1	TOC-	Pa	Размеры	и частиц,	иц,
				· .				ле ле стери хра лиза- нен ции (4	ле хране нения (4 С, 6МО)	0,1	0,1-	0,3	0,3
						фосфолипид яичного желтка	8,0	4 04 3 4 0	11.9		18.7	46,4	23,0
				÷	: ·	Олеиновая кислота	0,02						
4	Перфтор- гексилтетра-	• • •	перфтор-и, м-	.	u	фосфолипид янчного	4		•		:		
		35,7	гексиламин 4,1	C KE	າ ເ	желтка Ноноглицерид лауриновой	0.01	0,102 0,112	112 49	4 0,64	43,2	7,8	o
••					•	мосфолипид янчного желтка	4,0	0 0 0	•	, ,	α 7	25.4	46.
						Моноглицерид лауриновой кислоты	0,01	0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0	•				

 * А: Сополимер полиоксивтилен-полиоксипропиленд: Λ_1 10,800; Λ_2 8,350; Λ_3 15,800 средний мол.вес. В: простоя полиоксизтиленовый октиловый эфир, средний мол.вес.3,500.

		·			Таб	лиц	a 2	
Окончательное содержание Декстрана 40	Окончательное содержание фторуглерода, в (вес/объем)		Эм оженны особ	пульси П	извес	тный 1000б		
	,	10%	20%	30%	10%	20%	30%	
·.						t	. ·	
0,5		-	-	- .		-	_	
1,0			-	<u>-</u> '	-	-	+	
1,5		_	-	-	+	+	+	
2,0	•	- .	-	_	+ ,	+	+	
2,5		-	+	+	+	+	+	
3,0		+	` +	+	+	+	· + ,	
					Таб	лиц	a 3	
Окончательное		Эмульсия						
содержание ОЭК	содержание фторуглерода, % (вес/об)	пред	ложенн спосс	РИ		вестный способ		
	8 (вес/об)	10%	20%	30%	108	20%	308	
	1		-		_	_		
	2	-	- .	-	-	_	+	
	3	-	-	-	-	+	+	
	4	-	-		+	+	+	
•	5	- .	+	+	+	+	+ .	

 Π р и м е р : - без осаждения; + с образованием осадка.

			Табли Эмульск (вес/ок	ия, 8
***************************************	комг	оненты	предло- женная	извест- ная
•	Фторуглерод	Перфтордекалин	25,3	28
Эмульсия фторугле- рода (9 объемов)	π	Перфтордибутил- монометиламин	9,8	· _
	ΠVB	Фосфолипид янчного желтка	3,4	_

17		79754	5	18			
			Про	цолжение	табл. 4		
				Эмульсия, % (вес/объем)			
	компоне	нты		предло- женная	нзве- стная		
 				0,6	4,0		
		Олеат к	алия	0,004	0,02		
· .		NaC 1		6,00	6,00		
		NaHCO ₃		2,1	.		
лектролит. 1 объем)		KC 1		0,336	0,336 3,10		
		MgC 12 · 6	H ₂ 0	0,427	0,427		
		CaCl ₂ 2	H ₂ 0	0,356	-		
			·	1,002	1,0		
	рĦ	<u> </u>		8,0	6,0		
<u> </u>				табл	ица 5		
	Окончательное		Врем	я			
Эмульсия	значение ге- матокрит	В смеси	с плаэмой	В смеси	c 09K		
Предложен-				>72 ••			
ная	7	>72 ·4	*. *	>72 ч			
• •	4	50	ним 00	> 72 ч			
•	1	29	02	61	ним 00		
Известная	7 6	, 23 ч	10 мин	5 પ	53 мин		

Примечание: Значения получены для 5 крыс в каждой группе.

•	Доза, мл/кг	Степень выживания							
Эмульсия		Число	лл ₅₀						
		Число	испыту	емых кр	ыс		(леталь- ная доза),		
· .		Дни по	сле ин	ьекции			мл/кг		
		1	2	. 3	5	7 ·	1		
		•				·			
Предложен- ная	87	10/10	10/10	10/10	10/10	10/10			
	100	10/10	10/10	9/10	9/10	9/10	•		
	115	10/10	9/10	8/10	8/10	7/10	135		
	132	9/10	8/10	6/10	6/10	6/10			
	152	6/10	4/10	3/10	3/10	1/10			
Известная	87	10/10	10/10	10/10	10/10	10/10	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		
•	100	10/10	10/10	9/10	9/10	9/10	131.		
	115	10/10	9/10	9/10	7/10	7/10			
	132	9/10	8/10	7/10	6/10	5/10			
·	152	7/10	6/10	4/10	3/10	1/10			

Формула изобретения

1. Способ получения эмульсии, способной переносить кислород, путем эмульгирования перфторуглеройного соединения в физиологически приемлемой среде с размером частиц 0,05-0,3 м , отличающийся тем, что, с целью увеличения стабийьности при хранении без изменения размера частиц, смешивают гомогенно 40-50% (вес/объем) суммарного количества (А) по крайней мере одного перфторуглеродного соединения $C_q - C_{r_1}$, выбранного из группы, содержащей перфтордекалин, пёрфторметилдекалин, перфторалкилтетрагидрофуран C_5 и перфторалкилтетрагидрофуран C_6 и (в) по крайней мере одного перфтортретичного амина $C_9 - C_{11}$, выбранного из группы, содержащей перфтор N,N-дибутилметиламин, перфтор N,N-диэтилгексиламин, перфтортрипропиламин, пер-Фтор М.М-диэтилциклогексиламин и перфтор-N-алкилпиперидин C_4-C_6 , 2,0-5,0% (вес/объем) полиоксиэтиленполиоксипропиленового сополимера, имеющего молекулярный вес 8350-15800, или полиоксиэтилен алкилового эфира, имекитего молекулярный вес 3500, 0,1-1,0% 165 (вес/объем) фосфолипидов яичного желтка или соевых фосфолипидов и 0,004-0,1% (вес/объем) по крайней мере одной жирной кислоты, выбранной из группы, содержащей жирные кислоты Суги Сувих физиологически приемлемые соли и моноглицериды, при соотношении указанного перфторуглеродного соединения (А) к перфтортрет-амину (В) 92-72:8-28 по весу с указанной физиологически приемлемой водной среде, затем эмульгируют инжектированием при температуре до 55°C и давлением 100-500 кг/см².

2. Способ по п.1, о т л и ч а \mathfrak{w} - \mathfrak{m} и й с я тем, что перфтор-N-алкил-пиперидин C_4 - C_6 представляет собой N-пентилпиперидин.

3. Способ по п.1, о т л и ч а ю - щ и й с я тем, что физиологически приемлемая водная среда представляет собой воду, лактатный раствор Рингера или раствор Рингера, содержащий глю-козу.

4. Способ по п.1, о т л и ч а ю щ и й с я тем, что используют соединение, представляющее собой соль мелочного металла жирной кислоты, выбранной из каприловой кислоты, каприновой кислоты, лауриновой кислоты, миристиновой кислоты, пальмитиновой кислоты, стеариновой кислоты, бегеновой кислоты, пальмитолевой кислоты, олеиновой кислоты, линолевой кислоты и арахидоновой кислоты, причем шелочным металлом является калий.

5. Способ по п.1, о т л и ч а ю щ и й с я тем, что соединение жирной кислоты представляет собой моноглицерид жирной кислоты, выбранной из каприловой кислоты, каприновой кислоты, лауриловой кислоты, миристиновой кислоты, пальмитиновой кислоты, стеариновой кислоты, бегеновой кислоты, пальмитолевой кислоты, оленновой кислоты, линолевой кислоты и арахидоновой кислоты.

6. Способ по п.1, о т л и ч а ю щ и й с я тем, что эмульсию готовят изотоничной по отношению к крови путем добавления плазмы или вещества, способствующего увеличению объема плазмы, - тидроксиэтилкрахмала, модифицированного желатина или декстрана. Источники информации,

принятые во внимание при экспертизе, 1. Заявка Японии 22612,кл. В 01 F.

1973.

Составитель С.Малютина
Редактор С. Лыжова Техред'н.Бабурка Корректор М.Коста

Заказ 9523/80 Тираж 696 Подписное
Вниипи Государственного комитета СССР
по делам изобретений и открытий
113035, Москва, Ж-35, Раушская наб., д.4/5